CLIPFEDIMAGE= JP411067812A

PAT-NO: JP411067812A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 11067812 A

TITLE: GOLD AND SILVER ALLOY THIN WIRE FOR SEMICONDUCTOR DEVICE

PUBN-DATE: March 9, 1999

INVENTOR-INFORMATION:
NAME
UNO, TOMOHIRO
TATSUMI, KOHEI

ASSIGNEE-INFORMATION: NAME COUNTRY NIEPON STEEL CORP

N/A

APPL-NO: JP09223981

APPL-DATE: August 20, 1997

INT-CL (IPC): H01L021/60; H01B001/02

ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a gold and silver alloy thin wire containing a high-concentration silver, and having a high junction reliability in junction with an aluminum electrode, at a low material cost.

SOLUTION: This thin wire contains Ag in a range from 20 to 45 vol.%, and furthermore contains at least one of Cu, Pd and Pt from 0.2 to 5 vol.3 as a

03/01/2003, EAST Version: 1.03.0002

total amount, or at least one of Mn and Cr from 0.01 to 0.3 vol.% as a total amount. The residue comprises gold and unavoidable impurities. The thin wire may further contain at least one kind of Ca, In and rare-earth element from 0.001 to 0.1 vol.% as a total amount, as required.

COPYRIGHT: (C)1999, JPO

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-67812

(43)公開日 平成11年(1999)3月9日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号

H01L 21/60

H 0 1 B 1/02

301

H01L 21/60

FΙ

301F

H01B 1/02

7

審査請求 未請求 請求項の数6 OL (全 10 貝)

(21)出願番号

(22)出願日

特願平9-223981

平成9年(1997)8月20日

(71)出顧人 000006655

新日本製罐株式会社

東京都千代田区大手町2丁目6番3号

(72)発明者 宇野 智裕

川崎市中原区井田3丁目35番1号 新日本

製織株式会社技術開発本部内

(72) 発明者 巽 宏平

川崎市中原区井田3丁目35番1号 新日本

製鐵株式会社技術開発本部内

(74)代理人 介理士 岸田 正行 (外3名)

(54) 【発明の名称】 半導体素子用金銀合金細線

(57)【要約】

【課題】 高濃度の銀を含有して、且つ、アルミニウム 電極との接合において高い接合信頼性を有する、材料費 の安価な金銀合金細線を提供する。

【解決手段】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、さらにCu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量%、あるいはMn、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.3重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。上記金銀合金細線は、更に必要に応じてCa、1n、希土類元素の少なくとも1種を総計で0.001~0.1重量%の範囲で含有する。

2

【特許請求の範囲】

【請求項1】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、さらにCu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。

1

【請求項2】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、Cu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量%の範囲で含有し、さらにCa、In、希土類元素の少なくとも1種を総計で0.001~0.1重量 10%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。

【請求項3】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、さらにMn、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.3重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。

【請求項4】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、Mn、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.3重量%の範囲で含有し、さらにCa、In、希土 20類元素の少なくとも1種を総計で0.001~0.1重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。

【請求項5】 Agを20~45重量%の範囲で含有し、Cu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量%の範囲で含有し、Mn、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.3重量%の範囲で含有し、さらにCa、In、希土類元素の少なくとも1種を総計で0.001~0.1重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特徴とする半導体素子30用金銀合金細線。

【請求項6】 半導体基板上の配線電極とリード上のA gメッキ面またはPdメッキ面との間を、請求項1乃至 5記載の半導体素子用金銀合金細線によって接続したこ とを特徴とする半導体素子。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、半導体基板上の電極と外部リードを接続するために使用されるボンディングワイヤに関するものである。

[0002]

【従来の技術】IC, LSIなどの半導体基板上の内部配線と、インナーリード部との電気的導通を得る接続法として、線径20~50μmの細線を用いたボンディングワイヤ法が主流である。この細線の材料としては、LSIの大半を占める樹脂封止する半導体では、金合金細線が広く用いられている。金合金細線の長所として、金は化学的に安定であることが挙げられる。金合金細線は半導体基板上のアルミ電極との接続に用いるボール接合において、大気中でのワイヤ溶融時の酸化の心配がな

く、真球で清浄なボールが容易に得られ、超音波を併用 した熱圧着により良好な接合性が得られており、高速接 合、量産性に優れている。

【0003】金合金細線は上記のように優れた特性を有 するが、原料である金が高価であり、金合金細線の製造 方法を改善するだけではコストを大幅に低減することが できず、半導体素子の価格低減をはばむ要因の一つとな っている。ボンディングワイヤとしての特性を具備した 上で、高価な金の使用量を削減することができれば、半 導体素子の製造コスト削減に寄与するところは大きい。 【0004】現状の半導体素子用金合金細線のほとんど すべては、特性発現のために添加する不純物の総量を 0.01%以下におさえた、純度が99.99%(4 N:フォーナイン)の高純度細線が用いられているのが 現状であり、高機能化した半導体の開発が進む中でも、 主原料としての金の成分範囲には大きな変動はみられて いない。最近では、不純物総量として1%程度含有する 合金細線の検討もされているが、さらなる低コスト化の メリットを重視した、数%程度の合金化を達成した金合 金細線が使用された実例はみられない。

【0005】Agは金中に全率固溶する金属であり、金 中に高濃度の添加をする試みがなされてきた。Agの高 濃度添加では、特開昭55-158642号公報におい て、低コスト化と硫化による細線表面の変色などを考慮 して、Agの添加範囲として20~50重量%が開示さ れている。また特開昭56-19628号公報において は、Ag添加により高温での機械的強さ特に破断強さに 優れ、且つ接合部の引張強さに優れていることを考慮し て、Agの添加範囲として19~59重量%と他元素群 Pd,Pt,Rh,Ir,Os,Ru を0.0003~0.1 重量%との併用につ いて開示されており、また特開昭56-19629号公 報においては、同様の効果を得るためのAgの添加範囲 として19~59重量%と、他元素群Be,Ca,Co,Fe,Niを 0.0003~0.1 重量%との併用について開示されている。 ただし、実際の量産に用いられる半導体素子用細線とし ては、Agを高濃度含有した金銀合金細線は用いられて いない。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明者らの研究により、従来知られている上記のAgを高濃度に含有した金銀合金細線は、純金に比較してワイヤの引張強度は改善されているものの、特に高温に長時間曝される過酷な条件で用いられる半導体素子に対しては、金銀合金細線と半導体基板のアルミ電極との接合の信頼性が十分でないとの問題点が明らかになった。

【0007】特に高温に長時間曝される過酷な条件で用いられる半導体素子に対してAgを高濃度に含有させた金銀合金細線を用いるためには、過酷な条件における信頼性を確保しなければならない。木発明は、高濃度のAgの含有によって半導体素子用金銀合金細線中の金の含

有量を大幅に低減して半導体製造コストの削減を実現す ると共に、上記問題点を解決することを課題とする。 [0008]

【課題を解決するための手段】本発明は、上記課題を解 決するためになされたものであり、その要旨とするとこ ろは以下のとおりである。

- (1) Agを20~45重量%の範囲で含有し、さら にCu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~ 5重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物 からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。 (2) Agを20~45重量%の範囲で含有し、C u、 Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量% の範囲で含有し、さらにCa、In、希土類元素の少な くとも1種を総計で0.001~0.1重量%の範囲で 含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特 徴とする半導体素子用金銀合金細線。
- (3) Agを20~45重量%の範囲で含有し、さらに Mn、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.3 重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避不純物か らなることを特徴とする半導体素子用金銀合金細線。
- (4) Agを20~45重量%の範囲で含有し、Mn、 C r の少なくとも1種を総計で0.01~0.3重量% の範囲で含有し、さらにCa、ln、希土類元素の少な くとも1種を総計で0.001~0.1重量%の範囲で 含有し、残部が金および不可避不純物からなることを特 徴とする半導体素子用金銀合金細線。
- (5) Agを20~45重量%の範囲で含有し、Cu、 Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2~5重量% の範囲で含有し、Mn、Crの少なくとも1種を総計で 0.01~0.3重量%の範囲で含有し、さらにCa、 In、希上類元素の少なくとも1種を総計で0.001 ~0.1重量%の範囲で含有し、残部が金および不可避 不純物からなることを特徴とする半導体素子用金銀合金 細線。
- (6) 半導体基板上の配線電極とリード上のAgメッキ 面またはPdメッキ面との間を、上記(1)乃至(5) に記載の半導体素子用金銀合金細線によって接続したこ とを特徴とする半導体素子。

[0009]

【発明の実施の形態】本発明に係る半導体素子用金銀合 40 金細線は、Agを20〜45重量%の範囲で含有し、さ らにC u 、P d 、P t の少なくとも 1 種を総計でり,2 \sim 5重量%、あるいは $M\,n$ 、 $C\,r$ の少なくとも1種を総 計で0.01~0.3重量%の範囲で含有することを特 徴とする。

【0010】Agを20重量%以上含有する理由は、2 0重量%以上であれば金の含有量の減少に伴って材料費 を大幅に低減できるからである。また、金中にΛgを含 有する結果として、細線を半導体素子のボンディングワ イヤとして使用する場合の強度が確保され、ボールボン 50 する他の効果として、樹脂封止された接合部において信

ディング後のネック部での破断の発生が回避でき、更に 形成したループがたわんで隣のループと接触を起こすこ とが回避できる。一方、Agの含有量を45重量%以下 とする理由は後述する。

4

【0011】本発明者らは、高温長時間の過酷な使用環 境においてボンディングワイヤとアルミ電極との接合部 の強度が保持されるかどうかを評価する新たな接合信頼 性評価試験を導入し、評価を行った。即ち、ボンディン グワイヤを半導体基板のアルミ電極にボール接合した接 合部を、樹脂封止しない状態で窒素ガス中において20 0℃で200時間加熱処理した後に、シェアテストによ って接合強度の変化を評価した。その結果、Agを20 重量%以上の範囲で含有し、残部が金および不可避不純 物からなる金銀合金細線は、上記高温加熱テストを経た 後においてアルミ電極との接合部の接合強度が低下する ことが明らかになった。

【0012】金銀合金細線とアルミ電極との接合部の信 頼性の低下は、金中に高濃度含有するAgの影響によ り、接合部において金属間化合物相の成長が変化して、 通常の金細線とは異なる金属間化合物相が成長したため である。この化合物成長を制御するために、合金化元素 の添加が有効であることを見出した。即ち、Agの濃度 域として20~45重量%を含有する金銀合金細線に、 さらにCu、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0. 2~5重量%、あるいはMn、Crの少なくとも1種を 総計で $0.01\sim0.3$ 重量%の範囲で含有させること により、アルミ電極との接続部が高温保管された後でも 接合強度が低下しないことを見出した。Cu、Pd、P tの含有量を上記範囲と定めたのは、0.2重量%未満 であれば上記効果は小さく、5重量%を超えるとボール 部が硬化するため接合時に半導体素子に損傷を与えるこ とが懸念され、それを回避するために接合時の変形を軽 減すると接合強度がむしろ低下するという理由に基づく ものである。Mn、Crの含有量を上記範囲と定めたの は、0.01 重量%未満では上記効果は小さく、0.2 重量%を超えると、真球で清浄なボール部を得ることが 困難となるためである。更に、Agの含有量の上限を4 5重量%と定めたのは、45重量%を超えると、上記の 第3元素の添加による加熱後のアルミ電極との接合信頼 性の改善効果が損なわれ、加熱後のアルミ電極との接合 信頼性が著しく低下するためである。

【0013】さらに好ましくは、上記濃度域内におい て、Agの含有濃度 (X1) %と、Cu、Pd、Ptの 元素群の濃度(X2)‰の併用に関しては、X2/X1 の比率を $0.01\sim0.3$ の範囲内とすると、信頼性の より一層の向上効果がえられる。また、この比率におけ る優れた効果は、下述する他元素群と併用しても、ほぼ 同様である。

【0014】さらにMn、Crを上記添加量範囲で添加

頼性が向上する。従来の金細線を用いて、樹脂封止後に 加熱されると、接合部に成長した金属間化合物相が樹脂 成分と腐食反応を起こして、電気抵抗の増加および接合 強度の低下を引き起こす。金銀の合金細線においても同 様の現象が起こるが、Mn、Crを含有することによ り、その腐食反応が抑制される。

【0015】金中にAgを20~45重量%含有し、C u、P d、P t の少なくとも1種を総計でり、2〜5重 量%の範囲の含有する細線に、さらにCa、In、希土 類元素を併用させた金銀合金細線では、アルミ電極との 10 接合部信頼性が向上することに加えて、樹脂封止工程に おける細線の変形量が低減することが判明した。これ は、高温強度が増加することと関連するものである。C a、In、希土類元素の含有量を上記範囲と定めたの は、0.001重量%未満であれば上記効果は小さく、 0.1重量%を超えると細線の強度が高いため、ワイヤ のループ形成時の曲がり変形が増加し、さらに樹脂封止 後の細線の変形量のバラツキが大きくなるためである。 【0016】金中にAgを20~45重量%含有し、M n、Crの少なくとも1種を総計で0.01~0.2重 20 量%の範囲で含有させ、さらにC a 、I n 、希土類元素 の少なくとも1種を総計で0.001~0.1重量%の 範囲で含有させると、アルミ電極との接合部信頼性が向 上することに加えて、ループ形成時の曲がり変形を低減 させることにより、狭ピッチ接合に好適であることが判 明した。Ca、In、希土類元素の含有量を上記範囲と 定めたのは、0.001重量%未満であれば上記効果は 小さく、0.1重量%を超えると伸線後に熱処理を施し ても伸線時の加工ぐせを低減することが困難になり、ワ イヤのループ形成時の曲がり変形が増加するためであ

【0017】金中にAgを20~45重量%含有し、C u、Pd、Ptの少なくとも1種を総計で0.2〜5重 量%の範囲の含有する細線に、Mn、Crの少なくとも 1種を総計で0.01~0.2重量%の範囲で含有さ せ、さらにCa、In、希土類元素の少なくとも1種を 総計で0.001~0.1重量%の範囲で含有させる と、細線化と接合信頼性の大幅な向上に有効である。ワ イヤの細線化では樹脂封止時の細線の変形が最も懸念さ れており、上記元素群の組合せにより、高温強度が増加 40 するため、細線の変形量が低減される。線径として、現 状の25μmに対して、上記元素群の組合せでは、18 μmまでは細線化しても、樹脂封止時の細線の変形が実 用可能な範囲に抑えられている。さらに、樹脂封止され た接合部の信頼性について、過酷な信頼性評価試験とし て200℃で500時間加熱した後の接合強度を評価し たところ、上記元素群の組合せにおいては、接合強度の 低下は認められず、高い信頼性が確保されていることが 確認された。ここで、含有量を上記範囲と定めたのは、 それぞれの元素群について前述したことと、ほぼ同様の 50 均値を「樹脂封止ワイヤ流れ」とし、40本測定結果の

理由に基づくものである。

[0018]

【実施例】以下、実施例について説明する。金純度は約 99.995重量%以上の電解金を、Ag純度は99.95%以上 の高純度のものを用いた。前述の各添加元素群を含有す る母合金を個別に高周波真空溶解炉で溶解鋳造して母合 金を溶製した。このようにして得られた各添加元素の母 合金の所定量と金純度が約99.995重量%以上の電解金と により、表1〜4に示す化学成分の金合金を高周波真空 溶解炉で溶解鋳造し、その鋳塊を圧延した後に常温で伸 線加工を行い、必要に応じて金合金細線の中間焼鈍工程 を加え、さらに伸線工程を続け、最終線径が25 μmの 金合金細線とした後に、連続焼鈍して伸び値が4%程度 になるように調整した。得られた金合金細線について、 半導体素子用途のボンディング性を中心とした使用性能 などを調べた結果を表1~4に併記した。

6

【0019】「ボール形状」については、ワイヤボンデ ィングに使用される高速自動ポンダーを使用して、アー ク放電によりワイヤ先端に作製した金銀合金ボールを 1 0本採取し、走査型電子顕微鏡で観察した。ボール形状 が異常なもの、ボール先端部において収縮孔の発生が認 められるもの等半導体素子上の電極に良好な接合ができ ないものを△印で、形状が真球で表面も清浄である良好 なボールについて○印で示した。

【0020】ボール接合部の接合強度については、アル ミ電極の2μm上方で冶具を平行移動させて剪断破断を 読みとるシェアテスト法で測定し、40本の破断荷重の 平均値を測定し、「接合直後シェア強度」とした。さら に金ボールをアルミニウム電極に接合した半導体装置を 樹脂封止しない状態で、窒素ガス中において200℃で 200時間加熱処理した後に、40本のシェアテストの 平均値により接合強度の変化を評価し、「加熱後シェア 強度」とした。

【0021】金銀合金細線のループ形成時のワイヤ曲が りは、ワイヤ両端の接合距離(スパン)が4.5mmと なるようボンディングしたワイヤを半導体素子とほぼ垂 直上方向から観察し、ワイヤ中心部からワイヤの両端接 合部を結ぶ直線と、ワイヤの曲がりが最大の部分との垂 線の距離を投影機を用いて50本測定した平均値で、

「接合後のワイヤ曲がり」として示した。

【0022】樹脂封止後のワイヤ流れの測定に関して は、ワイヤのスパンとして4.5mmが得られるようボ ンディングした半導体素子が搭載されたリードフレーム を、モールディング装置を用いてエポキシ樹脂で封止し た後に、軟X線非破壊検査装置を用いて樹脂封止した半 導体素子内部をX線投影し、前述したワイヤ曲がりと同 等の手順によりワイヤ流れが最大の部分の流れ量を40 本測定し、その平均値をワイヤのスパン長さで除算した 値 (百分率) を封止後のワイヤ流れと定義した。その平 7

標準偏差を「樹脂封止ワイヤ流れ偏差」とした。 【0023】接合部における腐食調査としては、金細線を接合した半導体装置をエポキシ樹脂で封止した後に、窒素ガス中において200℃で200時間加熱処理した後に、ボール接合部を垂直研磨し、接合界面に成長した金とアルミニウムの金属間化合物層の腐食を観察した。金属間化合物層は灰色を呈し、腐食が進行した化合物層は褐色になり容易に識別可能であることを利用して、ボール接合部における金属間化合物の腐食の進行を調べた。金属間化合物の腐食進行としては、ボール接合部の

8
研磨断面において腐食領域長さ(b)が金属間化合物層成長の長さ(a)に占める割合で評価したものであり、腐食部が占める割合(a/b)を30個のボール接合部で平均した値が、5%以下では腐食の抑制が顕著であると判断して◎印、40%以上で腐食が顕著なものは△印、その中間である5%~40%のものは○印で、「化合物腐食度」として表記した。

[0024]

【表1】

		9																			1	0_			_
	Š		-	2	က	4	ß	8	-	æ	6	2	-	=[12	33	7	5	2 9	2	-	18	19	2	4]
これを	医変数		0	0	0	0	0	0	0	0	0	C		5	0	0	0	C			0	0	0	C	1
加熱後 /	_	## ##	46.8	46.5	52.6	50.8	57.8	51.8	58.9	50.3	57.7	524	1	2	58.7	60.0	59.3	E.		Si Ci	58.6	59.6	58.9	1	3
接合值)		世に	46.1	45.8	52.1	53.9	57.3	54.2	<u></u>	54.3	57.0		┸	57.2	58.1	59.2	L	G	5 6	_	57.9	59.1	58.2	2	5
華麗牧		活を置える。	0.2	0.2	0.2			L	L		L	\perp	1	0.2	0.2	0.2	C		1	8 0.2	3 0.2	2 0.2	0.0		
華祝学	11-17-4	選 れる	4.5	4.2		1	4	$oldsymbol{\perp}$	[F)	4		-	1	4.0	4.1	2.2	-	'	1		2	5	l°	1	
乗り		(五)	35.6	37.9	1 8	3 8	3, 5,	35.5	36.6	35.2	28.7	3 5	3	35.4	35.5	-	1 2	1 6	+	26.8	31.5	27.0	╁	+	2/.1
Ţ	‡ ÷ %	Š	C					C)(2	0	0	C	10	Y	2	0	0	0		7	
۲	T	₹	裁	1 2	K H	K A	K 計	1 2	1	1	1	K	K	聚	逖	計	1	K	K	光	懋	常	1	K i	义
	+		t	\dagger	+	\dagger	\dagger	+	\dagger	T	t	1	1		Γ	1	1	T					T	T	
	+	 ₩	\dagger	\dagger	\dagger	\dagger	\dagger	\dagger	†	\dagger	\dagger	\dagger	7	_		t	T	1					T	1	٦
	-	<u>≥</u> ≻	\dagger	+	\dagger	+	\dagger	\dagger	\dagger	1	†	+	+		T	†	t	1				T		1	
	2	<u>-</u>	+	\dagger			1																1	0.003	40.0
		පී													\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\					-	000		3	\downarrow	_
4	E	ڃ										_			1	1			0.003	800		1	-		
	7	Ö								1			-	_	1		0.03	0.05	_	-	1	1	-		
j	以	ፈ			_	52					0 22	4	0.	25	3	_	_		0.1	c	<u>:</u>	1	1	0.1	0
		Pd		5.	_				0.25	4			0.1	2		ن	9	0.	10	2	2 5	2	9		_
		ਠੋ		_		-	0.25	3.5				0		;	- 1	5	30 1.0	30 1.0	OF.	3 8			351.0	30 1.0	30 1.0
		A PB		2	ဗ္ဂ	\$	8	\dashv		\dashv	30	30	30		1	8			5	1_			18	19	200
_		Ž			7	က	4	N .	ω		æ	6	10	1	=]	12	明 13	14]=	1	_1_	<u>₹</u>			100
袠			i					₩				a D)	_				m.		_	_		<u> </u>			

* *【表2】

[0025]

					_		_			_	_	_		_	_		_	ר
2		21	22	2	3	24	22	26	2	<u>i </u>	8	28	30	i	2	32	33	4
分子 一种		0	0	C			0	0	€		0	0	@	0	9	0	0	
古郷本	1	57.5	58.2	7 0	0.70	59.2	57.5	58.7	20 2	5.0	57.5	48.4	502	1 (58.9	78.2	79.4	•
4U.	i N	56.8	57.4	5 6	3/.2	58.5	55.8	57.1		e B	55.8	47.9	58 A	9	58.2	77.2	78.5	2
金部世帯	当代 第一条	0.2	00		20	0.2	0.2	0	3 3	20	0.2	0.2	15	3	0.2	0.2	00	, 1
被胎対値	光光の	14	6		2.2	2 .	4.9	20	3 3	4.8	4.7	4.8	7	2	2.0	1.4	7	Ŧ.
接続後	田がら	30.8	7 40	3	26.8	25.6	35.7	28.1	2	36.7	36.0	35.9	[4.7	13.5	12.5	9	<u>ه</u>
*	* *	O		3	0	0	С		2	0	0	C			0	C	╀	_
	Αn	畿	1	Ķ	践	雅	世	\$ #	K	炭	出	計	1	W.	账	世	1	
	ර්		T							0.02	-	2			0.05	800		200
	Ę						80.0	1	0.15			-	3	0.08	0.08	800		c
	>	600	200	0.05	0.001	0 005									0.005	g		_
8	La					200.5	3									100	3	5
	రి				0.001	900	3							0.005	200	3		
世	ے					3	5			_				0.005	18	70.0	0.00	,
なな	0				200	1000	con o								8	O'UZ		
te	مد ا]	2			L	1	\downarrow		L	\downarrow	\neg	0.5	
	Pd		<u>-</u>	1.0	3	2					1	_		L	4	_	 .5	ŀ
	ō		0.	1.0	<u> </u> ,	-				_	1	_		_	\downarrow	4	_	
	Ag	I	35	စ္တ	8	<u>ال</u> ج	8	30	各	18	킭	32	30	5	3	8	8	١
1	1 ~	ı,		L_	_		_		26	+	-+	28	29	18		딞	32	

【0026】 【表3】

(8)		

							_	1	3	_				_	_		_		1	_		
	ġ			19		22	67	2	7	1	2		9		6	4	3	<u> </u>	١	2		
の動				C	T	0	4	כ	C	7	С	1	0	6	כ	C		O	1)		
茶合画 拉黎铁 化合物	17/2		1 50	6 7 9	<u> </u>	52.7	3	5	53.5	3	545	,	53.9	[0.40	25.4	S. P.	58 9		2.79		
合置力	<u> </u>		To	1 7 4	5	53.5	:	54.3	6 74	5.5	55.6	3	54.3		55.5	3	9	55.0	3	55.5		
語せる	型 キアロ	お育盟	8/米	S	7	0.2	1	0.5	ç	7	40	5	70		0.5	١	5. 4.	0.0	;	0.3		
新聞対者	174年	田がり 現れ 脱れ偏 3	米	٩	p.	46		4.7	۱	7 .	0 0	3.0	3.7	;	89.	1	3.8	0 %	2	3.6		
接続後	07/4/1	田がい	2	1	34.8	35.0		34.4		4.05	200	32.3	22 A	7	33.8		32.8	9000	36.0	40.8		
14	# 2			1)	C	>	C		0	0)	c		C		0	6	כ	С	2	
	ľ	Ā		1	Ķ	8	K	世	1		1	Ķ	2	Ķ	N	!	*	8	Ķ	被	3	
		Ö	;	Ī														١	<u>က</u>	0.05	3	
		2	•																9	20.0	3	
		>	>					0000	2000						į	- 7	0.05	3	0.000			
			5	1			0.0003			1000	200					į				١	3.5	
10 mm	R	ď	3		0000	2000			0.0003			c				0	30.0	0.03	0000		0.03	
ľ	1		⊆				0.0003				0.0001			-	5		100	0.03	1000			
Ş	A A	- (ు ల		0000	0.0003				T	0.0001	;	5				١	ට. පු			0.05	
-	区		ť		:	- - -	-	-	-	١	<u>.</u>	l	0.1	2	3	5	1	<u>.</u>				
			B			0.1	5	3	1.0	1	2	ı	0.1		-	01	ı	<u>-</u>				
		No. Ag		_		0.1	-	-	-	١		١	-	Г			T	0.				
				_	Ť	30	5	30 0.	30 01	3	30 0.1		30 0.	3	30 0.	30 01	3	30	3	30	30	
			Š	_		<u>a</u>	٩	70	4	3	4		52	9	90	7		89		ŝ	b10	
表の									*	₹	_	_	8 #	<u>'</u>	_	8	F		_;	<u>\$</u>		

[0027] 【表4】

,	,			

										(6	,,										1	6	1912
15	_		=1	7	3	Τ.	₹1	न्य	9	~	α	ग	ர	9	<u>-</u>	12	5	2	₹[5	16	-	ŀ
	S Z			<u>``</u>	Ľ	+	4	-		-	╀	+	-	-	_	F	╁	\dagger	┪	4	_		
누!	*		۷	0	С			0	0	0	C			0	0	0	0	1	_	© E	0	0 1	
	71/国	# 'E	48.8	12.1	13.4		22.5	52.5	30.5	21.5	000	777	52.8	20.4	53.0		1	8	22.1	53.8	22.	21	
接合值力	後シュージ	M 12	53.6	54.7	25.0	3	53.8	53.5	53.2	53.7	3	24.0	53.7	53.5	53.5	545	2 4	ξ.	53.8	41.5	54.6	54.8	
器数	744	たる	03	02	100	77	0.2	0.2	0.2	00	3 6	0.2	0.2	0.2	00	5	3 6	7.0	0.5	0.2	0.2	02	
森	され	८ ≴	1-	5.2	1 6	2	4.8	3.8	47	5	?	4.7	4.1	4	4.9	1 4	;	4.2	4.3	4	4.7	4.6	
新後	カイヤ 中	Au 田かい 消	30.1	26.5	2 2	32.8	36.5	32.1	35.8	2 5	0	36.0	32.0	35.0	3 6	5 5	7	37.5	37.1	36.1	37.9	27.5	
本 11-14	宏 抉. □	##	C	1	+	0	С	+	+)	0	С	C			3	٥	С	<	ıC		
		Αu	샖	7 7	K I	失	世	1世	1 2	K \$	K	懋	赏	對	K H	K a	K	炭	徴	對	X 器	1 2	Ķ
	-	ပ်	†		1														000	25.0			
	Ę		T	T	\exists						Ì						딍	0.35		1	l		
	\mid	<u>-</u> -		+	1	_		-	+	1			T	1			_				100	10:0	0.01
10000000000000000000000000000000000000		a	+	†	1			1															0.01
響		ő	1								_								\downarrow	1	-	5 0	
4	ž.	٤							_			\downarrow	\downarrow	1	- -			-	$\frac{1}{1}$	$\frac{1}{1}$	\dashv	_	00
4	7	Ö					1	_	_		-	1	1		_		-	-	$\frac{1}{1}$	1	4	0.0	_
	別が	ፚ									_	\ 	5	9	0.05	2	L	1					
		P.								0.1	-				0.05	2							
		ઢ						0.1	9						30 0.05	2							
		Ag	,	0	25	1	읽	30 0.1	30	30	Ş	श	ဓ္ဌ	ဓ္ဌ	8	3012	5	3	္က	30	30	30	ဗ္ဂ
}		o	_	-	6	1	က	4	5	9	1	7	8	6	9	E	:	7	13	14	15	19	17
表 4	_				±	1	_		松				<u>E</u>										

【0028】表1、2において、実施例 $1{\sim}12$ は本発 明の請求項1記載の発明に係るものであり、実施例13 ~24は請求項2、実施例25~29は請求項3、実施 例30、31は請求項4、実施例32、33は項記載5 に係る金銀合金細線の結果である。

【0029】また表3の実施例b1~b10は、Agの 含有量が請求項1の範囲であることから本発明に関わる*50 表4の比較例 $1\sim17$ は、本発明範囲外の例についての

*ものであるが、Ag以外の元素添加量が請求項2から請 求項5に記載されている適正な含有量からはずれる金合 **金細線について、比較として示したものである。実施例** b1~b8は請求項2に対する比較、実施例b9、b1 Oは請求項4に対してCa、Ln、希土類元素の含有量 が発明の範囲でない場合について、比較として示した。

結果である。

【0030】加熱後のシェア強度に関して、Agを含有 しない高純度金である比較例1 では低下は認められない が、比較例2、3ではAg濃度が20~45重量%の範 囲でAgの単独添加においては、加熱後にシェア強度が 低下していた。それに対し、Agおよび他の元素群が本 発明の成分範囲である実施例1~33では、シェア強度 の低下は認められず、非常に良好であった。例えば、A gの適正量に加えて、Cu、Pd、Ptの元素群を請求 項1記載の範囲で含有する実施例1~12では、加熱後 10 もシェア強度は上昇しており、Mn、Crの元素群を請 求項3記載の範囲で含有する実施例25~29では、加 熱後のシェア強度の低下も認められず、さらに樹脂封止 後に加熱した接合においても化合物の腐食が抑制されて いることが確認された。Mn、Crの含有量が0.01 重量%未満である比較例12、14では上記効果は期待 されず、一方、0.3重量%を超える比較例13、15 では、ボール部の形状が真球からずれて扁平であった。 【0031】また、Agの含有濃度 (X1) %とCu、 Pd、Ptの元素群の濃度(X2)%との比率(X2/ X1) に関して、0.01~0.3の範囲内である例え ば実施例5、7、9、12、13では加熱後のシェア強 度の低下はみれらないが、実施例4、6、8、10、1 1では問題のないレベルではあるがシェア強度はわずか に低下していた。

【0032】Cu、Pd、Ptの元素群と、Ca、I n、希土類元素の元素群とを、本発明の請求項2記載の 範囲で含有する実施例13~24では、樹脂封止時のワ イヤ流れが2.5%以下であり、他の金合金細線におけ とが確認された。ここで、Ca、In、希上類元素の含 有量が0.001 重量%未満である実施例b1~b4で 18

は流れ率の低減効果は小さく、0.1重量%を超える実 施例 65~68では樹脂封止ワイヤ流れ偏差が増大して おり、量産性が懸念される。

【0033】Mn、Crの元素群と、Ca、In、希土 類元素の元素群とを、本発明の請求項4記載の範囲で含 有する実施例30、31では、接続後のワイヤ曲がり量 が20μm以下であり、金細線の直径よりも小さく抑え られているのに対し、例えば含有量が上記範囲をはずれ る実施例b9、b10ではワイヤ曲がり量が30μm以 上であることと比較しても、4 割以上低減している。 【0034】Cu、Pd、Ptの元素群と、Mn, Cr の元素群と、さらにCa、In、希土類元素の元素群と を、本発明の請求項5記載の範囲で含有する実施例3 2、33では、樹脂封止時のワイヤ流れが1.5%以下 に低減されていた。さらに細線化として、線径 $22\mu m$ の細線でも評価したところ、例えば実施例1、23、2 4、30では樹脂封止ワイヤ流れは3.5%以上である のに対し、実施例32では樹脂封止ワイヤ流れは2.5 %以下に抑えられており、細線化に適していることが確 認された。また、樹脂封止した状態での加熱による信頼 性試験において、200℃で200時間加熱した後の化 合物腐食度は表に示しているが、さらに、200℃で5 0.0時間加熱した後に、開封してシェア試験を行う評価 において、該元素群の組合せのみ、シェア強度の低下は みられず、過酷な高温条件での高い接合信頼性が確認さ れた。

[0035]

【発明の効果】以上説明したように、本発明において は、高濃度の銀を適正範囲で含有させて、材料費の低減 る4%以上の結果と比較しても、低く抑えられているこ 30 と、優れた接合信頼性を向上させた金銀合金細線を提供 するものである。